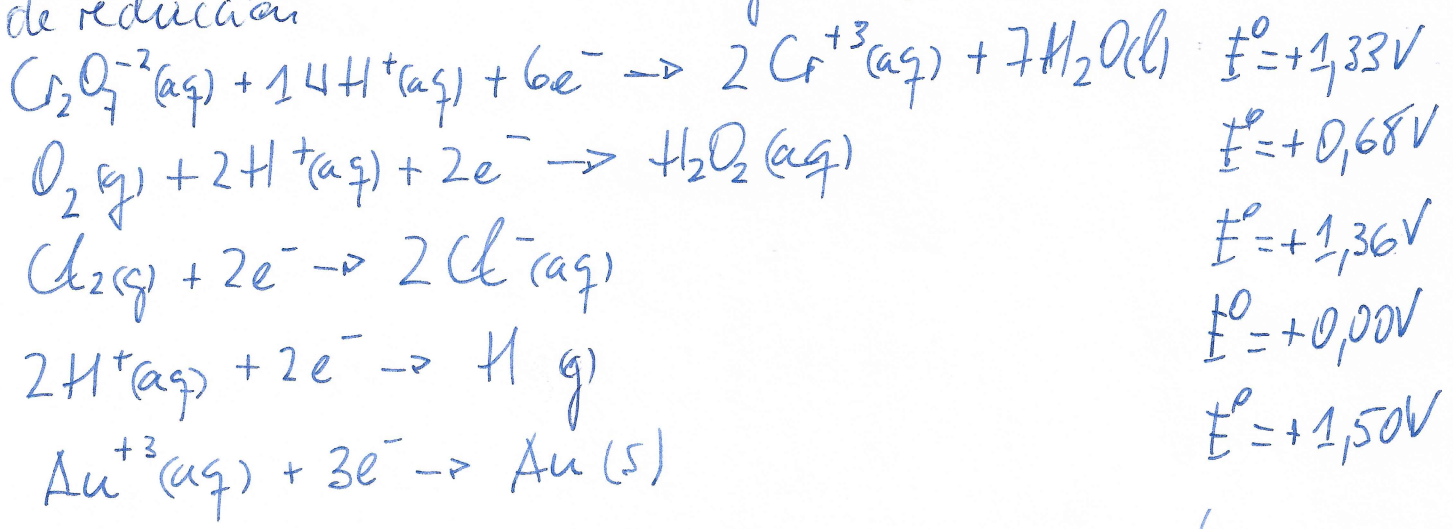


Espontaneidad de las reacciones redox. Ejercicio nº19, p247. EDEBE.

Ordena según su poder oxidante creciente, los siguientes agentes oxidantes: $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ en medio ácido; O_2 en medio ácido; Cl_2 , H^+ , O_3 en medio ácido y Au^{+3} .

Escribimos las semirreacciones y sus potenciales estándar de reducción



El de mayor poder oxidante es aquel que tenga un E° más positivo:

